

特開平4-328191

(43) 公開日 平成4年(1992)11月17日

(51) Int.Cl.⁵

C 0 9 K 11/85

識別記号

C P F

庁内整理番号

6917-4H

F I

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数2(全 6 頁)

(21) 出願番号 特願平3-98954

(22) 出願日 平成3年(1991)4月30日

(71) 出願人 000002200

セントラル硝子株式会社

山口県宇部市大字沖宇部5253番地

(72) 発明者 河本 洋二

兵庫県神戸市垂水区桃山台6丁目12の7

(74) 代理人 弁理士 坂本 栄一

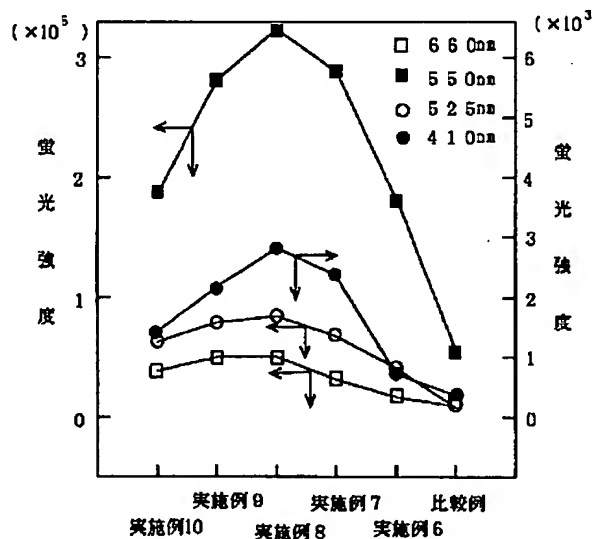
(54) 【発明の名称】 フッ化物ガラスよりなる赤外-可視変換蛍光体

(57) 【要約】

【目的】 励起波長よりも短波長側に蛍光波長を有する、いわゆるアップコンバージョン蛍光体において、耐久性を有し、既存のフッ化物材料に比べ変換効率の高いフッ化物ガラス蛍光体を提供する。

【構成】 ZrF_4 が主成分で、アルカリ金属またはアルカリ土類金属を含有し、Er, Tm, Ho から選ばれる希土類元素のドープされたフッ化物ガラスよりなり、赤外域の波長の励起光により可視域の波長の蛍光を発生することを特徴とする蛍光体。

【効果】 本発明の蛍光体は、赤外域の励起光により青、緑、赤の3原色を効率よく発生するため、カラー用ディスプレイやレーザー用材料として有用である。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 $a\text{AF} \cdot b\text{LiF} \cdot c\text{ZrF}_4 \cdot d[\text{yDF}_3 + (1-y)\text{YbF}_3]$

(ただし、A はアルカリ金属、D はEr, Tm, Hoを示し、 $y=0.1 \sim 1$, $a=0 \sim 30\text{mol}\%$, $b=20 \sim 55\text{mol}\%$, $c=40 \sim 80\text{mol}\%$, $d=1 \sim 30\text{mol}\%$) の化学組成のフッ化物ガラスよりなり、赤外域の波長の励起光により可視域の波長の蛍光を発することを特徴とするフッ化物ガラスよりなる赤外-可視変換蛍光体。

【請求項2】 $e\text{MF}_2 \cdot f\text{BaF}_2 \cdot g\text{ZrF}_4 \cdot h[\text{zDF}_3 + (1-z)\text{YbF}_3]$

(ただし、M はアルカリ土類金属、DはEr, Tm, Hoを示し、 $z=0.1 \sim 1$, $e=0 \sim 20\text{mol}\%$, $f=20 \sim 60\text{mol}\%$, $g=40 \sim 80\text{mol}\%$, $h=1 \sim 30\text{mol}\%$) の化学組成のフッ化物ガラスよりなり、赤外域の波長の励起光により可視域の波長の蛍光を発することを特徴とするフッ化物ガラスよりなる赤外-可視変換蛍光体。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、アップコンバージョン機構により、励起波長より短い波長の蛍光を発生し、可視光レーザー発振に応用可能な、 ZrF_4 を主成分とするフッ化物ガラス蛍光体に関する。前記蛍光体は、可視光蛍光体や可視光レーザー材料として有用である。

【0002】

【従来技術とその解決しようとする課題】蛍光体はある波長の光を吸収して、その波長と異なる波長の光を発生するものをいい、一般的に発光波長は吸収波長よりも長波長側にずれるのが普通である。

【0003】しかし、アップコンバージョン蛍光体は吸収波長よりも波長の短い蛍光が観測される。従来、アップコンバージョン蛍光体としては、 YLiF_4 等のフッ化物単結晶に適当なエネルギー単位を有する希土類イオンをドープしたものが知られているが、これらの単結晶においては、アップコンバージョン効率を上げる目的でドープする希土類イオンを増加させた場合、単結晶育成が困難になるという問題点があり、高効率化には限界がある。

【0004】そこで、アップコンバージョン蛍光を発生させるのに必要な希土類イオンを高濃度にドープすることから、ガラス材料による研究開発が盛んに行われるようになってきた。そして、一部の重金属酸化物ガラスや赤外線透過材料として開発されたZBLANといわれるZr, Ba, La, Al, Naの元素のフッ化物よりなるフッ化物ガラスで、アップコンバージョン蛍光が観測されている。

【0005】しかし、可視光レーザー発振への応用を考慮した場合、励起光からアップコンバージョン光への変換効率が現状レベルでは不充分であり、さらに変換効率のよい材料が望まれている。

【0006】変換効率のみを考えた場合、塩化物ガラスや臭化物ガラスにおいて、さらなる高効率化が期待されているが、これらのガラスは耐久性に劣ることから、実

用的な物質とはとてもいえない。

【0007】本発明は上述した課題を解決するためになされたもので、塩化物ガラスや臭化物ガラスに比べ耐久性の面でより実用的で、重金属酸化物ガラスに比べより高効率であり、しかも希土類イオンを結晶材料より高濃度でドープできるフッ化物ガラスにおいて、既存のアップコンバージョン蛍光材料に比べ変換効率が高く、可視光レーザー用材料として、より実用的なフッ化物材料を提供することを目的とする。

【0008】

【課題を解決するための手段】すなわち本発明は、 $a\text{AF} \cdot b\text{LiF} \cdot c\text{ZrF}_4 \cdot d[\text{yDF}_3 + (1-y)\text{YbF}_3]$ (ただし、A はアルカリ金属、D はEr, Tm, Hoを示し、 $y=0.1 \sim 1$, $a=0 \sim 30\text{mol}\%$, $b=20 \sim 55\text{mol}\%$, $c=40 \sim 80\text{mol}\%$, $d=1 \sim 30\text{mol}\%$) の化学組成のフッ化物ガラス、および $e\text{MF}_2 \cdot f\text{BaF}_2 \cdot g\text{ZrF}_4 \cdot h[\text{zDF}_3 + (1-z)\text{YbF}_3]$ (ただし、M はアルカリ土類金属、DはEr, Tm, Hoを示し、 $z=0.1 \sim 1$, $e=0 \sim 20\text{mol}\%$, $f=20 \sim 60\text{mol}\%$, $g=40 \sim 80\text{mol}\%$, $h=1 \sim 30\text{mol}\%$) の化学組成のフッ化物ガラスよりなり、赤外域の波長の励起光により可視域の波長の蛍光を発することを特徴とするフッ化物ガラスよりなる赤外-可視変換蛍光体を提供するものである。

【0009】上記したように、本発明は ZrF_4 を主成分とした二種類の組成物よりなる。まず第1の組成物は、 $a\text{AF} \cdot b\text{LiF} \cdot c\text{ZrF}_4 \cdot d[\text{yDF}_3 + (1-y)\text{YbF}_3]$ (ただし、A はアルカリ金属、D はEr, Tm, Hoを示し、 $y=0.1 \sim 1$, $a=0 \sim 30\text{mol}\%$, $b=20 \sim 55\text{mol}\%$, $c=40 \sim 80\text{mol}\%$, $d=1 \sim 30\text{mol}\%$) の化学組成のフッ化物ガラスである。前記化学組成式において、A はアルカリ金属を示し、これらはNa, K, Rb, Cs等であり、D は蛍光を発生させるために重要な添加物となる希土類のEr, Tm, Hoである。また YbF_3 は、蛍光を増感させるための成分であり、希土類と置換する成分として添加する。

【0010】この組成物は、主成分の ZrF_4 の他にLiFを含みさらに他のアルカリ金属を含むフッ化物ガラスで、前記物質に蛍光発生させるために重要な添加剤となる希土類元素のEr, Tm, Hoを含有する。これらの希土類元素はアップコンバージョン蛍光の発光中心となり、この含有量により発光強度は変化する。最初は希土類元素の増加に従ってその発光量は強くなるが、一定値を越えると逆に濃度消光という減少により、その発光量は弱くなる。前記物質の場合、後述する発光波長によっても多少異なるが、希土類元素を10~20mol%含有する場合が発光強度が最も高くなる。しかし、それよりも濃度の低い範囲を含め1~30mol%の範囲でも従来のものに比較するとその発光強度はより高いものである。従って、前記組成物においてdは1~30mol%の範囲、より好ましくは10~20mol%である。dが1mol%より小さい場合、発光強度が小さくなるため好ましくなく、一方30mol%を越えた場合、ガラスの結晶化が進行するため好ましくない。また上記したように希土類元素と置換させる形で YbF_3 を添加するこ

3

4

とにより、より一層の蛍光強度の向上が図れる。この場合、置換できる量は $y=0\sim0.1$ 、すなわち $0\sim90\%$ までである。

【0011】また、a のアルカリ金属フッ化物の含有量は、 $0\sim30\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、より好ましくは $10\sim20\text{mol}\%$ の範囲である。従って、a はLiF 以外のアルカリ金属を含まない場合もある。a が $30\text{mol}\%$ よりも高い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。

【0012】b のLiF の含有量は、 $20\sim55\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、より好ましくは $30\sim50\text{mol}\%$ の範囲である。b が $55\text{mol}\%$ よりも高い場合や $20\text{mol}\%$ よりも低い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。

【0013】c の ZrF_4 の含有量は $40\sim80\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、b が $80\text{mol}\%$ よりも高い場合や $40\text{mol}\%$ よりも低い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。次の組成は、 $e\text{MF}_2 \cdot f\text{BaF}_2 \cdot g\text{ZrF}_4 \cdot h[\text{zDF}_3 + (1-z)\text{YbF}_3]$ (ただし、M はアルカリ土類金属、DはEr, Tm, Hoを示し、 $z=0.1\sim1$, $e=0\sim20\text{mol}\%$, $f=20\sim60\text{mol}\%$, $g=40\sim80\text{mol}\%$, $h=1\sim30\text{mol}\%$) の化学組成のフッ化物ガラスで、主成分の ZrF_4 の他に BaF_2 を含有し、その他の成分としても BaF_2 以外のアルカリ土類金属を含む。この物質も当然発光中心となるEr, Tm, Hoの希土類元素、および希土類元素と置換させる増感剤として YbF_3 を $z=0.1\sim1$ 、すなわち $0\sim90\%$ の置換量で含み、希土類元素の添加量と蛍光強度の関係は、第1の組成と同様の傾向を示す。

【0014】前記物質で、M はアルカリ土類金属を示し、これらはMg, Ca, Sr等であり、D は同様に蛍光を発生させるために重要な添加物となるEr, Tm, Hoである。また、e のアルカリ土類金属は $0\sim20\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、より好ましくは $5\sim10\text{mol}\%$ の範囲である。従って、e は BaF_2 以外のアルカリ土類金属を含まない場合もある。e が $20\text{mol}\%$ よりも高い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。

【0015】f の BaF_2 の含有量は、 $20\sim60\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、より好ましくは $30\sim50\text{mol}\%$ の範囲である。f が $60\text{mol}\%$ よりも高い場合や $20\text{mol}\%$ よりも低い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。

【0016】g の主成分である ZrF_4 の含有量は、 $40\sim80\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、より好ましくは $30\sim50\text{mol}\%$ の範囲である。g が $40\text{mol}\%$ よりも低い場合や $80\text{mol}\%$ よりも高い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。

【0017】h の希土類元素の含有量は、 $1\sim30\text{mol}\%$ の範囲が好ましく、より好ましくは $10\sim20\text{mol}\%$ の範囲である。h が $1\text{mol}\%$ よりも低い場合は、蛍光強度が低くなるため好ましくない。一方、h が $30\text{mol}\%$ よりも高い場合は、結晶化しやすくガラス化が困難になる。

【0018】前記ガラスの製造法は、原料のフッ化物をそれぞれの組成になるような量を添加し、さらに $\text{NH}_4\text{F} \cdot \text{HF}$ を $15\sim30\text{重量}\%$ 添加することにより原料のフッ素化を完全に行う。次に、このバッチを白金等の耐腐食性の

容器に入れ、加熱する。

【0019】加熱の際は、原料の酸化を防止するため、加熱炉内の雰囲気 Ar 等の不活性ガス雰囲気になるように保つ。加熱は、 $750\sim1000^\circ\text{C}$ の温度になるまで行い、原料を熔融させる。その後、前記物質を室温付近まで急冷させ結晶化を防止しながらガラス化し、その後ガラス転移点付近の温度で数時間保持してアニールを行い、その後徐冷する。

【0020】得られたガラスは、通常の雰囲気では安定であるが、水分と接触させると腐食等が起きるので、接触させないようにする必要があり、後述の蛍光体やレーザーとして使用する場合は、なるべく周囲の雰囲気を水分の無いように調節する必要がある。

【0021】励起光は赤外域の波長のものであれば種々の波長を使用できるが、特に ErF_3 を希土類元素のフッ化物に選んだ場合、現在実用化されているIII-V 族半導体レーザーの波長である 1500nm , 980nm , 800nm の励起光が使用でき、 800nm の波長の励起光で強度の高い蛍光を得ることができる。

【0022】このように、 $a\text{AF} \cdot b\text{LiF} \cdot c\text{ZrF}_4 \cdot d[\text{yDF}_3 + (1-y)\text{YbF}_3]$ や $e\text{MF}_2 \cdot f\text{BaF}_2 \cdot g\text{ZrF}_4 \cdot h[\text{zDF}_3 + (1-z)\text{YbF}_3]$ で示される二つの組成でD がErの場合は、A がCs, Rb, K, Na, M がMg, Ca, Srの場合いずれも蛍光の波長としては、 $400\sim420\text{nm}$, $515\sim535\text{nm}$, $540\sim560\text{nm}$, $650\sim670\text{nm}$ の範囲にピークを有す。前記蛍光でそれぞれ $400\sim420\text{nm}$ の波長は青色、 $540\sim560\text{nm}$ の波長は緑色、 $650\sim670\text{nm}$ の波長は赤色の蛍光となり、 $515\sim535\text{nm}$ は青と緑の中間の色となり、光の3原色を発生する。

【0023】前記した蛍光は、いずれも従来得られた同種の蛍光体よりもその強度がより強く、青、赤、緑の3原色が得られることから、ディスプレイ用やCD等種々の情報記録装置のレーザー用として実用化に一步近づいたものといえる。

【0024】

【実施例】以下、本発明を実施例により具体的に説明するが、本発明はかかる実施例により限定されるものではない。

【0025】実施例1～5

フッ化物ガラス組成として、 $\text{ZrF}_4\text{-BaF}_2\text{-ErF}_3$ の系を選び、Er含有量によるアップコンバージョン蛍光の発光強度に対する影響を調べるため、下記したガラスの組成式でx に対応する ErF_3 の含有量を5, 10, 15, 20, 25 mol%とする試料を作成し、そのアップコンバージョン蛍光の発光強度を測定した。ガラスの組成式は $65(100-x)/95 \text{ZrF}_4 \cdot 30(100-x)/95\text{BaF}_2 \cdot x\text{ErF}_3$ で表され、実際の組成は、実施例1； $65\text{ZrF}_4 \cdot 30\text{BaF}_2 \cdot 5\text{ErF}_3$ 、実施例2； $61.6\text{ZrF}_4 \cdot 28.4\text{BaF}_2 \cdot 10\text{ErF}_3$ 、実施例3； $58.2\text{ZrF}_4 \cdot 26.8\text{BaF}_2 \cdot 15\text{ErF}_3$ 、実施例4； $54.7\text{ZrF}_4 \cdot 25.3\text{BaF}_2 \cdot 20\text{ErF}_3$ 、実施例5； $51.3\text{ZrF}_4 \cdot 23.7\text{BaF}_2 \cdot 25\text{ErF}_3$ となる。

【0026】試薬特級を使用し、各試薬を上記組成比の

5

割合で総量が5gになるように秤量し、このバッチに NH_4F ・ HF を1.2g加え（原料のフッ素化を完全に行うためのフッ素化剤）、よく混合した。

【0027】このバッチを白金ルツボに入れ、炭化珪素の発熱体を備えた電気炉に設置した。なお、融液の酸化を防ぐため炉内は Ar 雰囲気保った。電気炉の昇温速度は、約800℃/hourとし、まず450℃まで昇温した後、この温度で10分間保持した。

【0028】前記工程はフッ素化を完全に行うためである。次に、750～1000℃まで昇温し、この温度で約15分間溶融した。溶融後、融液を室温～250℃に保った真鍮製鋳型に流し出し、急冷した。得られたガラスの試料の形状は、いずれも厚さ1mm前後の薄板状である。これら*

BAND PASS(EM)	0.5nm	SCANNING	350～780(nm)
SCAN STEP	0.5nm	SCAN SPEED	60nm/min
RESPONCE	1.0	CAT	1

測定結果を、後述する比較例で作成したいわゆるZBLAN組成のフッ化物ガラスと比較して、図1に示す。

比較例

ZBLANと呼ばれる $53\text{ZrF}_4 \cdot 20\text{BaF}_2 \cdot 5\text{ErF}_3 \cdot 2\text{AlF}_3 \cdot 20\text{NaF}$ （前記組成式において化合物に付加した数字はmol%を示す。）組成になるように、各特級試薬を使用して、秤量、混合し、上記組成のガラスを実施例1の方法と同様の方法で作成し、同様の方法でその蛍光特性を測定した。

【0031】上述のように実施例と全く同様の条件で、作成、測定した前記フッ化物ガラスの蛍光強度測定結果を、他の実施例を比較する意味で各実施例の結果と同じ※

*の急冷ガラス試料を示差熱分析により求めたガラス転移点付近の温度まで昇温し、約2時間アニールを行った。このとき求めたガラス転移点は約298℃で、いずれの組成も殆ど変わらなかった。

【0029】次に、前記処理によりガラス状態にしたものを、アップコンバージョン蛍光スペクトルが測定できるよう、 $5 \times 5 \times 1\text{mm}$ の形に成形し、表面を光学研磨した。このようにして作成した試料を、励起光源として800nm半導体レーザーを使用し、LDパワー250mWで測定した。アップコンバージョン蛍光の測定には、日立850蛍光分光光度計を用いた。測定条件は、下記の通りである。

【0030】

※図に記載した。

【0032】実施例6～10

$a\text{AlF}_3 \cdot b\text{LiF} \cdot c\text{ZrF}_4 \cdot d[\text{yDF}_3 + (1-y)\text{YbF}_3]$ 型のガラスとして、 $y=1$ の場合の表1に示す組成のガラスを実施例1の方法と同様の方法で作成し、同様の方法でその蛍光特性を測定した。

【0033】本実施例での測定結果、および比較例での測定結果を図2に示し、その蛍光スペクトルを図3に示す。

【0034】

【表1】

実施例	ガラス組成 (mol%)	ガラス転移点 (℃)
実施例6	$21.25\text{LiF} \cdot 21.25\text{LiF} \cdot 52.5\text{ZrF}_4 \cdot 5.0\text{ErF}_3$	196.0
実施例7	$21.25\text{NaF} \cdot 21.25\text{LiF} \cdot 52.5\text{ZrF}_4 \cdot 5.0\text{ErF}_3$	197.0
実施例8	$21.25\text{KF} \cdot 21.25\text{LiF} \cdot 52.5\text{ZrF}_4 \cdot 5.0\text{ErF}_3$	209.0
実施例9	$21.25\text{RbF} \cdot 21.25\text{LiF} \cdot 52.5\text{ZrF}_4 \cdot 5.0\text{ErF}_3$	211.0
実施例10	$21.25\text{CsF} \cdot 21.25\text{LiF} \cdot 52.5\text{ZrF}_4 \cdot 5.0\text{ErF}_3$	212.0

【0035】実施例11～15

$e\text{MF}_2 \cdot f\text{BaF}_2 \cdot g\text{ZrF}_4 \cdot h[\text{zDF}_3 + (1-z)\text{YbF}_3]$ 型のガラスとして、 $z=1$ の場合の表2に示す組成のガラスを実施例1の方法と同様の方法で作成し、同様の方法でその蛍光特性を測定した。

【0036】本実施例での測定結果、および比較例での測定結果を図4に示す。

【0037】

【表2】

40

実施例	ガラス組成 (mol%)	ガラス転移点 (℃)
実施例11	$5\text{MgF}_2 \cdot 25\text{BaF}_2 \cdot 65\text{ZrF}_4 \cdot 5\text{ErF}_3$	329.1
実施例12	$5\text{CaF}_2 \cdot 25\text{BaF}_2 \cdot 65\text{ZrF}_4 \cdot 5\text{ErF}_3$	301.9
実施例13	$5\text{SrF}_2 \cdot 25\text{BaF}_2 \cdot 65\text{ZrF}_4 \cdot 5\text{ErF}_3$	313.1
実施例14	$40\text{BaF}_2 \cdot 55\text{ZrF}_4 \cdot 5\text{ErF}_3$	297.0
実施例15	$20\text{BaF}_2 \cdot 75\text{ZrF}_4 \cdot 5\text{ErF}_3$	301.1

50

【0038】実施例1～15の結果を示す図1, 2, 4よりわかるように、いずれの実施例においても測定した410nm, 525nm, 550nm, 660nmのすべての波長で、比較例として用いたZBLANの蛍光強度より殆ど高く、蛍光材料として非常に有用であることがわかる。

【0039】

【発明の効果】本発明のフッ化物ガラスは、赤外域の波長の励起光により可視域の波長の光を発生する、いわゆるアップコンバージョン蛍光体で青、緑、赤の3原色の光を発生し、その強度は従来のアップコンバージョン蛍

光体に比較して高い強度を有する。

【図面の簡単な説明】

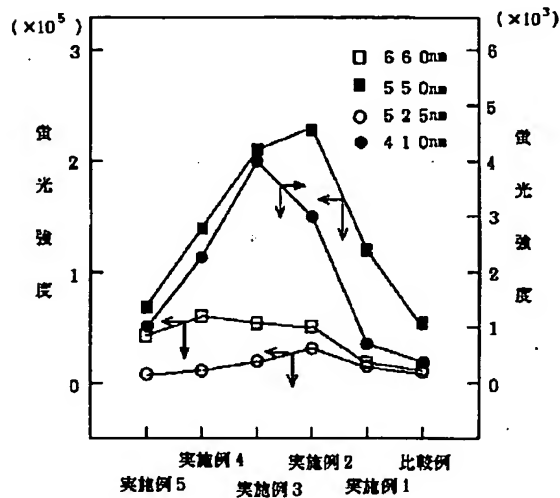
【図1】本発明の実施例1～5および比較例の各波長での蛍光強度の比較データのグラフを示す。

【図2】本発明の実施例6～10および比較例の各波長での蛍光強度の比較データのグラフを示す。

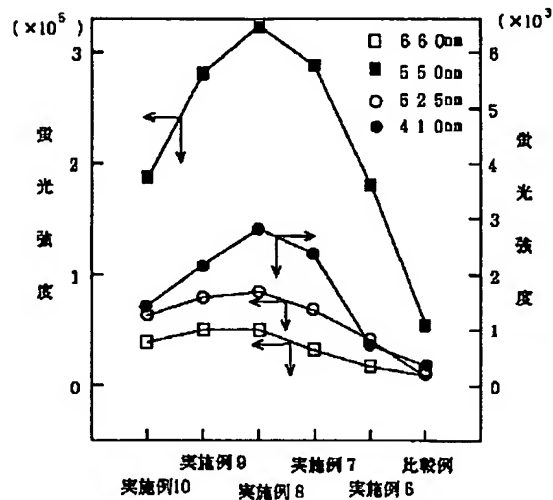
【図3】本発明の実施例6～10のフッ化物ガラスのアップコンバージョン蛍光スペクトルを示す。

【図4】本発明の実施例11～15および比較例の各波長での蛍光強度の比較データのグラフを示す。

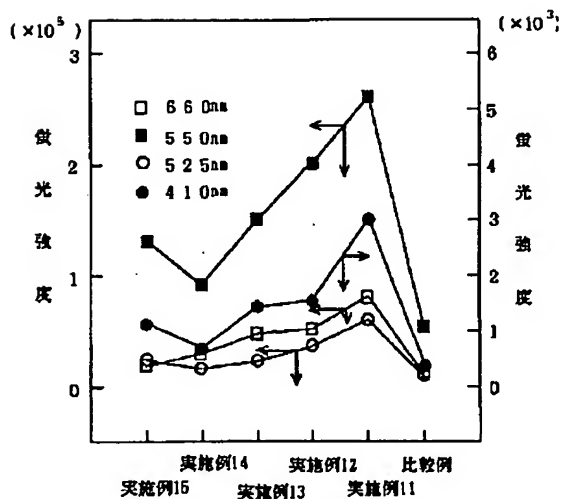
【図1】



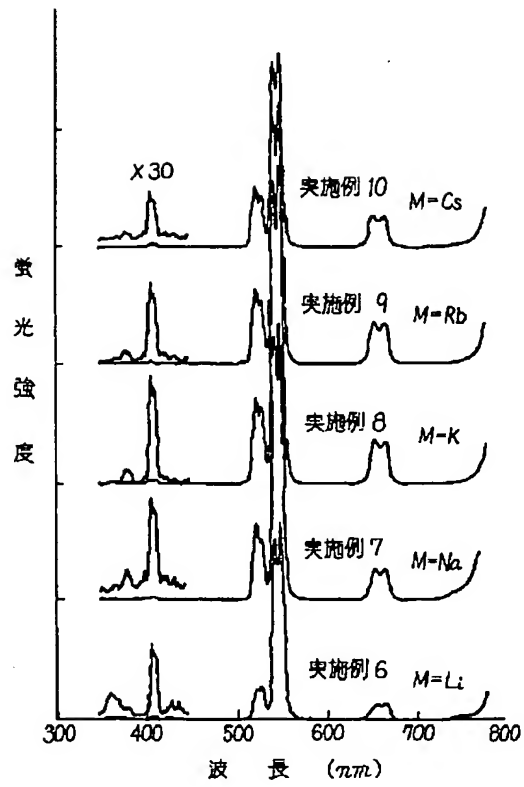
【図2】



【図4】



【図3】



DELPHION

51457-2002600-10361



RESEARCH

PRODUCTS

INSIDE DELPHION

Log Out | My Account | [Work Files](#) | [Speed Searches](#)

My Account

Search: Quick/Number Boolean Advanced Derwent

Help

The Delphion Integrated View

Get Now: ☒ PDF | [More choices...](#)

View: [INPADOC](#) | Jump to: Go to: [Derwent](#)

Tools: Add to Work File:

☒ Email this to a friend

Title: JP04328191A2: INFRARED-VISIBLE LIGHT CONVERTING FLUORESCENT SUBSTANCE COMPRISING FLUORIDE GLASS

Derwent Title: IR-visible light convertible fluorescent material - comprises fluoride glass, for emitting blue, green and red at higher intensity, useful for visible ray laser oscillator [\[Derwent Record\]](#)

Country: JP Japan
Kind: A

Inventor: KAWAMOTO YOJI;

Assignee: CENTRAL GLASS CO LTD
[News, Profiles, Stocks and More about this company.](#)

Published / Filed: 1992-11-17 / 1991-04-30

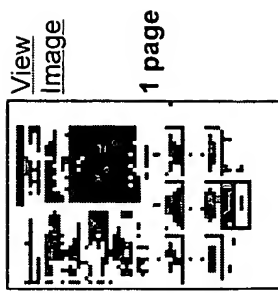
Application Number: JP1991000098954

IPC Code: C09K 11/85;

Priority Number: 1991-04- JP1991000098954

Abstract: PURPOSE: To obtain a fluoride glass fluorescent substance having a fluorescent wavelength at a side closer to short wavelength than to an excitation wavelength, durability in so-called up-conversion fluorescent substance and higher conversion efficiency than existing fluoride material.

CONSTITUTION: A fluorescent substance which consists of fluoride glass comprising ZrF4 as a main component and an alkali metal or an alkaline earth metal, is doped with a rare earth element selected from Er, Tm and Ho and emits fluorescence of wavelength in a visible range from excitation light of wavelength in an infrared



View
Image

1 page

range. Since efficiently emitting three elementary colors of blue, green and red from the excitation light in an infrared range, the fluorescent substance is useful for color displays and materials for laser.

COPYRIGHT: (C)1992,JPO&Japio

Family: None

Other Abstract Info: DERABS C93-002878 DERC93-002878



[Nominate this for the Gallery...](#)

THOMSON ★

Copyright © 1997-2004 The Thomson Corporation
[Subscriptions](#) | [Web Seminars](#) | [Privacy](#) | [Terms & Conditions](#) | [Site Map](#) | [Contact Us](#) | [Help](#)

BEST AVAILABLE COPY